(12) 特 許 公 報(B2) (19)日本国特許庁(JP)

(11)特許番号

第2783655号

(45)発行日 平成10年(1998) 8月6日

(24)登録日 平成10年(1998) 5月22日

(51) Int.CL<sup>6</sup> 識別記号

C 0 7 C 259/10

A 6 1 K 31/165

ADN AED

C 0 7 C 259/10

A 6 1 K 31/165

ADN

AED

謝求項の数3(全: :)

(21)出職番号 特職平2-172752

(22)出願日

平成2年(1990)7月2日

(65)公開番号

特辦平4-66562

(43)公開日 審查辦求日

平成4年(1992)3月2日 平成8年(1996)7月30日 (73)特許権者 999999999

帝人株式会社

大阪府大阪市中央区南本町1丁目6番7

羽里 悠夫 (72)発明者

東京都日野市旭が丘4丁目3番2号 帝

人株式会社東京研究センター内

(72)発明者 真鍋 健次

東京都日野市旭が丘4丁目3番2号 帝

人株式会社東京研究センター内

(72)発明者 加藤 喜規

東京都日野市旭が丘4丁目3番2号 帝

人株式会社東京研究センター内

(74)代理人 弁理士 前田 純博

> 密查官 坂崎 寂美子

> > 最終頁に続く

#### (54) 【発明の名称】 ヒドロキサム酸誘導体

(57)【特許請求の範囲】

\*【請求項1】下記式[1] OH

式中、Rは水素原子、1~3個のC1~C3 のアルキルオキシ基、フェニル基、トリハロ メチル基、またはハロゲン原子を表わす。

【請求項3】 Rが水素原子, mートリフルオロメチル基である請求項1 記載のヒドロキサム酸誘導体。

# 【発明の詳細な説明】

# <産業上の利用分野>

本発明はアラキドン酸カスケード代謝産物に起因する 疾患を治療するための作用を有するヒドロキサム酸誘導 体に関する。さらに詳しくは、5ーリポキシゲナーゼま たは5ーリポキシゲナーゼならびに12ーリポキシゲナー ゼを伴に阻害するヒドロキサム酸誘導体に関する。

### く従来の技術>

アラキドン酸は生体内においてリポキシゲナーゼの作用により、種々のロイコトリエン(LT)類に変換される。これらのロイコトリエン類は種々の生理活性を有し、例えば5ーリポキシゲナーゼの産生物であるLTB。は白血球の化学走性活性、浸潤、凝集、腹顆粒、スーパーオキシドアニオン産生、血管内皮への粘着亢進等に関与し、LTC。やLTD。は回腸、呼吸器系の平滑筋収縮、皮膚血管収縮、血管透過性亢進、降圧などの生理活性を示す

(The Leukotrienes, A Biological Council Symposium, P.J.Piper, Raven Pres (New York))。現在、これらの 20 種々の生理活性を示すロイコトリエン類は気管支喘息, 鼻アレルギー、眼炎症、アトピー性皮膚炎などのアレル\*

\* ギー性疾患や、浮腫、虚血性疾患、高血圧症、虚血性脳 障害等の循環器系疾患の原因となることが知られてい る。一方、乾癬の病変中にLTB、が多量にみられることも 最近の研究で明らかになっている。

一方、12-リボキシゲナーゼの産生物である12-HETE は血小板、好中球、脳、マクロファージ等で産生され、 好中球、好酸球の化学走性活性、血小板凝集活性などを 有している。また12-HETEの作用がLTB、拮抗剤で阻害さ れることから、12-HETEはLTB。のアゴニストとして作用 10 することが指摘されており、事実12-HETEが炎症または アレルギー性炎症、あるいは循環器系疾患にかかわりあ っていると考えられている。特に乾癬の病変中にはLTB: 以上に大量の12-HETEがみられる(Prostaglandins Leu --kotrienes and Essential Fatty Acids、38、215(198 9))。

また12-IETEと同じく12-リボキシゲナーゼの産生物である12-IPETEがクモ膜下出血後の脳血管攀締の引き金になっているというデータ(第9回、日本炎症学会1988、浅野ら)も得られている。

一方、本発明の化合物と類似の化合物すなわち式 [I I]

Wellcome Found.Ltd.

即ち、1) は金属のキレーター,2) は農薬,3) は抗ア

本発明の上記式 [1] で表わされる化合物はこれらの

特許に記載されておらず、また本発明者らが別途評価し

レルギー剤、4)、5)は5ーリボキシゲナーゼの阻害剤の

**※** 5 ) EP 196184

30 特許である。

た下記式

で表わされるヒドロキサム酸誘導体はいくつかの特許で 知られており、以下に列挙した特許の一部に包括される 化合物である。

特許番号 出願人

- 1) US 3821351 Kerr-Mcgee Corp.
- 2) DL 140836 Strumpf T
- 3) DE 3332633 Luitopold-W Chem Pha
- 4) US 4604407 Squibb ER & Sons Inc.

N — C — ... [ II ]

で表わされる化合物は全くリポキシゲナーゼ阻害活性を 40 示していなかった。

### <発明の目的>

本発明者らは、リボキシゲナーゼにより産生されるケミカルメディエーターの生合成を阻害する物質を提供することを目的として鋭意研究した結果、本発明における 1ーヒドロキシー2ーナフチル基を母核として導入した 0 ヒドロキサム酸誘導体がかかる目的を達成できること、 即ち5-リボキシゲナーゼ、あるいは5-リボキシゲナーゼと12-リボキシゲナーゼを伴に阻害することを見出し、本発明に到達したものである。

<発明の構成及び効果>

即ち本発明は、下記式「1〕

式中、Rは水素原子、1~3個のC<sub>1</sub>~C<sub>3</sub>の アルキルオキシ基、フェニル基、トリハロメチ ル基、またはハロゲン原子を表わす。

で表わされるヒドロキサム酸誘導体である。

上記式 [1] で表わされるヒドロキサム酸誘導体において、Rが1~3個の6~6。のアルキルオキシ基を表わす場合にはアルキル基としてはメチル、エチル、プロビル、イソプロビル基などを挙げることができるが、好ましくはメチル基を挙げることができる。Rがフェニル基を表わす場合は、非置換のフェニル基を挙げることができる。Rがトリハロメチル基を表わす場合はトリフルオロメチル基が好ましいものとして挙げることができる。ま

たRがハロゲン原子を表わす場合には臭素、塩素あるいはフッ素原子を挙げることができるがフッ素原子が好ましい。本発明において5ーリポキシゲナーゼおよび12ーリポキシゲナーゼをともに阻害する化合物を合目的な化合物として取り上げる場合には、Rとしては水素原子あるいはmートリフルオロメチル基を特に好ましいものとして挙げることができる。

本発明におけるヒドロキサム酸誘導体は本発明者らが 別途提案した方法(特顯平1-239460号明細書)により 例えばチャート1に示したルートにより合成される。

$$\begin{array}{c|c}
O H & \overline{Zu} & HCI \\
\hline
N H_4 CI & \hline
\end{array}$$

(4)

本発明のヒドロキサム酸誘導体の具体例としては、例 えば以下の化合物が例示される。

- (1) NーヒドロキシーNー(1ーヒドロキシー2ーナフチル)ベンズアミド
- (2) NーヒドロキシーNー(1ーヒドロキシー2ーナフチル)-3ートリフルオロメチルベンズアミド
- (3) NーヒドロキシーNー(1ーヒドロキシー2ー ナフチル)--4ートリフルオロメチルベンズアミド
- (4) N-ヒドロキシーN-(1-ヒドロキシー2-ナフチル) - 3-クロロベンズアミド
- (5) NーヒドロキシーNー(1ーヒドロキシー2ーナフチル)ー4…クロロベンズアミド
- (6) NーヒドロキシーNー(1ーヒドロキシー2ーナフチル)ー3ーフルオロベンズアミド
- (7) NーヒドロキシーNー(1ーヒドロキシー2ーナフチル)-4-フルオロベンズアミド
- (8) NーヒドロキシーNー(1ーヒドロキシー2ーナフチル)-4-フェニルベンズアミド

- (9) NーヒドロキシーNー(1ーヒドロキシー2ー ナフチル)ー3ーメトキシベンズアミド
- (10) NーヒドロキシーNー (1ーヒドロキシー2ーナフチル) -4-メトキシベンズアミド
- (11) NーヒドロキシーNー (1ーヒドロキシー2ーナフチル) -3.4-ジメトキシベンズアミド
- (11) NーヒドロキシーNー(1ーヒドロキシー2ーナフチル)--3.4.5ートリメトキシベンズアミド

かくして得られた本発明におけるヒドロキサム酸誘導 40 体は、5-リポキシゲナーゼあるいは5-リポキシゲナ ーゼと12-リポキシゲナーゼをともに阻害する活性を有 していることが確認された。

従って本発明化合物は気管支喘息、鼻アレルギー、ア レルギー性眼炎症、アトビー性皮膚炎などのアレルギー 性疾患や浮腫、虚血性疾患、高血圧症、虚血性脳障害等 の循環器系疾患あるいは乾癬等の疾病の治療または予 防、ウイルス性の疾病の治療または予防に有用である。

一方、下記式〔日日〕

#### <実施例>

以下、本発明を実施例により更に詳細に説明する。 実施例 1

N-ヒドロキシーN-(1-ヒドロキシー2-ナフチル) ベンズアミドの合成

NMR (δ ppm,CDCl<sub>b</sub>) :

20 7.09 (1M,d,J=9.0Mz) ,7.25-8.01 (9M,m) , 8.13 (1M,br,s) .8.45 (1M,m) , 9.65 (1M,br,s) .

#### 実施例2

NーヒドロキシーNー(1ーヒドロキシー2ーナフチル) - 4 - フルオロベンズアミドの合成

4 -- フルオロベンゾイルクロリド1.27g(8.0mmol)と D以F627μ & (8.0mmol) の20ml塩化メチレンを1-ヒドロキシー2-ナフチルヒドロキシルアミン塩酸塩2.0g (9.4mmol) とトリエチルアミン2.6ml(19mmol)のテトラヒドロフラン(30ml)と水(6ml)の溶液に0℃で加えた。0℃で20分間,室温で6時間撹拌後反応混合物を4N塩酸で酸性とし、塩化メチレンで抽出した。有機層を水、次いで飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウム

ンゼンークロロホルムで再結晶を繰り返し、目的物であるNーヒドロキシーNー(1ーヒドロキシー2ーナフチル)ー4ーフルオロベンズアミド642mg(27%)を得た。

NMR( $\delta$  ppm, 重アセトン);

7.0-8.2 (11H.m) ,8.3 (1H,m) .

実施例3

N-ヒドロキシ-N-(1-ヒドロキシ-2-ナフチ

$$\begin{array}{c} \bullet \\ \bullet \\ \bullet \\ \bullet \\ \bullet \\ \bullet \\ \end{array}$$

4ーフルオロベンゾイルクロリド1.7g(8.0mmol)とD ¥F630 μ € (8.0mmol) の20ml塩化メチレン溶液を1-ヒ ドロキシー2ーナフチルヒドロキシルアミン塩酸塩2.0g (9.48mol) とトリエチルアミン2.6ml (19mmol) のテト ラヒドロフラン (30ml) と水 (6ml) の溶液に 0℃で加 えた。0℃で20分間、室温で7時間撹拌後反応混合物を 4N塩酸で酸性とし、塩化メチレンで抽出した。有機層を 20 実施例4 水、次いで飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウム 上で乾燥し、減圧下溶媒を留去した。得られた結晶をベ\*

\*ンゼン一酢酸エチルで再結晶を繰り返し、目的物である N-ヒドロキシ-N-(1-ヒドロキシ-2-ナフチ ル) -4-フルオロメチルベンズアミド468mg(17%) を得た。

NMR( $\delta$  ppm, 重アセトン): 7.0-8.2 (m.11H) ,8.4 (m.1H) .

N-ヒドロキシ-N-(1-ヒドロキシ-2-ナプチ ル) - 3 - トリフルオロメチルベンズアミドの合成

3ートリフルオロベンゾイルクロリド1.48g(7.1mmo 1) とBMF550 μ ℓ (7.1mmol) のml塩化メチレン溶液を 1 ーヒドロキシー2ーナフチルヒドロキシルアミン塩酸塩 2.0g (9.4mmol) とトリエチルアミン2.1ml (15mmol) の 40 NMR (δ ppm,CDCl<sub>2</sub>) : テトラヒドロフラン (30ml) と水 (6ml) の溶液に0℃ で加えた。0℃で20分間、室温で7時間撹拌後反応混合 物を48塩酸で酸性とし、塩化メチレンで抽出した。有機 層を水、次いで飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシ ウム上で乾燥し、減圧下溶媒を留去した。次いで得られ た結晶をベンゼンーへキサンで再結晶を繰り返し、目的

物である Nーヒドロキシー Nー(1ーヒドロキシー2ー ナフチル) -3-フルオロメチルベンズアミド800mg (4 9%)を得た。

7.15 (d.1H, J = 9.0 Hz), 7.2 - 8.0 (a.6 H),8.0-8.3 (m,3H) ,8.45 (m,1H) , 9.28 (br.s.18).

#### 実施例5

N-ヒドロキシーN-(1-ヒドロキシー2-ナプチ ル) - 3 - クロロベンズアミドの合成

\*圧下溶媒を留去した。得られたものをシリカゲルカラム クロマトグラフィーに供し、目的物であるNーヒドロキ シーNー(1ーヒドロキシー2ーナフチル)-3ークロ ロベンズアミド520mg(35%)を得た。

14

NMR (δ ppm,CDCl<sub>2</sub>);

7.0-8.2 (11H,m) ,8.3 (1H,m).

### 実施例6

20 NーヒドロキシーNー(1ーヒドロキシー2ーナフチル)ー4ーフェニルーNーベンズアミドの合成

4 ーピフェニルカルボニルクロリド500mg (2,31mmo 1) とDMF179 μ ℓ (2.31mmo 1) の25m1塩化メチレン溶液を1ーヒドロキシー2ーナフチルヒドロキシルアミン塩酸塩977mg (4.63mmo 1) とトリエチルアミン1.03m1 (7.4 mmo 1) のテトラヒドロフラン (25m1) と水 (5m1) の溶液に0℃で加えた。室温で2時間撹拌後反応混合物を4M 40塩酸で酸性とし、塩化メチレンで抽出した。有機層を水、次いで飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウム上で乾燥し、減圧下溶媒を留去した。得られた残渣に対

し再結晶(ベンゼン)を行い、目的物であるN-ヒドロキシ-N-(1-ヒドロキシ-2-ナフチル)-4-フェニル-N-ベンズアミド37(mg)(47%)を得た。

 $H'NMR(\delta ppm,DMSO-d_s)$ :

7.4-8.1 (15H,m) .8.35 (1H,m),

10.40 (HH.br.s).

#### 実施例7

NーヒドロキシーNー(1ーヒドロキシー2ーナフチル) -3-メトキシベンズアミドの合成

$$\begin{array}{ccc}
O & H & O & H \\
\hline
N & - & H & - \\
\cdot & H & C & I
\end{array}$$

Pーメトキシベンゾイルクロリド1.09g (6.3mmol) と DNF494μ **2** (6.3mmol) の20m1塩化メチレン溶液を1ーヒドロキシー2ーナフチルヒドロキシルアミン塩酸塩1.50g (7.09mmol) とトリエチルアミン3.98ml (28.6mol) のテトラヒドロフラン (30ml) と水 (6ml) の溶液に 0 でで加えた。室温で12時間撹拌後反応混合物を4N塩酸で酸性とし、塩化メチレンで抽出した。有機層を水、次いで飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウム上で乾燥し、無水硫酸マグネシウム上で乾燥し、無水硫酸マグネシウム上で乾燥し、無水硫酸マグネシウム上で乾燥し、無水硫酸マグネシウム上で乾燥し、

\* い、目的物であるN-ヒドロキシ-N-(1-ヒドロキシ-2-ナフチル)-3-メトキシベンズアミド1.20g (55%)を得た。

16

<sup>1</sup>H NMR(δρρω,重アセトン) 3.95 (3H,s),7.0-8.55 (11H,m),

# 10.3 (IH,s). 実施例8

20 NーヒドロキシーNー (1-ヒドロキシー2-ナフチル)-4-メトキシベンズアミドの合成

$$\begin{array}{ccc}
O & H & O & H \\
\hline
- & N & - & H \\
& \cdot & H & C & I
\end{array}$$

晶(ベンゼン)を行い、目的物であるN-ヒドロキシー N-(1-ヒドロキシー 2-ナフチル)-4-メトキシ ベンズアミド1.15g(53%)を得た。

H NMR (δ ppm, Acetone -- ds)

3.89 (3H,s) .7.1-8.0 (10H,m) .

40 8.28-8.50 (1H,m),10.1 (1H,s).

#### 実施例 9

NーヒドロキシーNー(1ーヒドロキシー2ーナフチル) -3,4,5ートリメトキシベンズアミドの合成

$$\begin{array}{cccc}
O & H & O & H \\
\hline
O & N & -H & - + \\
& \cdot & H & C & I
\end{array}$$

「H MMR(δppm,重アセトン)

3.83 (3H,s) .3.93 (6H,s) ,

7.3-7.6 (8H,m) .7.7-7.92 (1H,m).

8.3-7.48 (111,m).

#### 実施例10

ヒト全血でのリポキシゲナーゼ産生抑制活性の評価 投業していない健常人のヘパリン処理静脈血1miに第 1 表中に記載の各化合物のDMSO溶液 1 μ ℓ を加え(fina 1 10 %)、37℃で5分間処理した後、A23187のDMSO溶 液5μℓを加え(final 25μM)、37℃で15分間処理 し、水冷した。定量用内部標準物質として15-HETE100m gのDMSO溶液10μℓを加えた後、アセトニトリル0.8mlを 加え、生じた沈殿を遠心分離して除いた。上清中のLT B.,5-HETE,12-HETEのHPLC分離・定量し、結果をLTB。 等の産生抑制率(%)として第1表に示した。

第 1 裘

実施例番号	抑制率(%)		
(化合物)	LTB₄	5-HETE	12-HETE
1	91~100	89~100	75~88
2	87	84	-2
3	77	69	-30
4	84	75	53

実施例番号 (化合物)	抑制率(%)		
	LTB₄	5-HETE	12-HETE
6	15	····	
参考例 1	-28	-11	-12

18

## 参考例1

20 NーヒドロキシーNー(2ーナフチル)ベンズアミドの 合成

ベンゾイルクロリド980mg (7.0mmoi) とDMF540 μ € (7.0mmoi) の30m1塩化メチレン溶液を2ーナフチルヒドロキシルアミン塩酸塩2.0g (10.3mmoi) とトリエチルアミン2.6ml (19mmoi) のテトラヒドロフラン (30mi) と水 (6ml) の溶液に0℃で加えた。0℃で20分間,至温で4時間模拌後反応混合物を4N塩酸で酸性とし、塩化メチレンで抽出した。有機層を水、次いで飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウム上で乾燥し、減圧下溶媒を留去した。得られた残渣からベンゼンにて再結晶を繰り返した後に目的物であるNーヒドロキシーNー (2ーナフチル) ベンズアミドを374mg (20%) 得た。

NMR ( $\delta$  ppm,CDCl<sub>1</sub>);

7.4-7.6 (6H.m) .7.8-7.85 (3H.m) .

7.92 (2H.m) ,8.0 (HH,br.s) .

8.34 (HH,d,J=2.0Hz).

# フロントページの続き

(56)参考文献 特開 平3-101650 (JP, A) (58)調査した分野(Int.Cl.\*, DB名) CO7C 259/10 A61K 31/165 CA (STN) REGISTRY (STN)